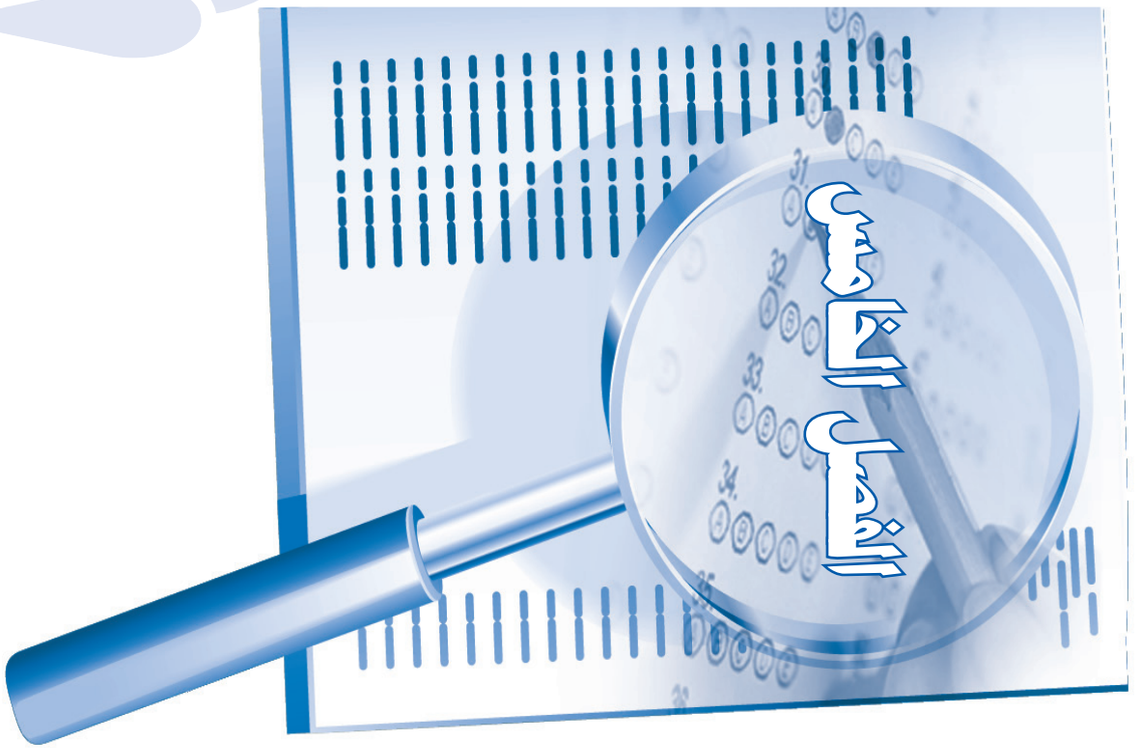
مفتاح الإجابة الصحيحة



مفتاح الإجابة الصحيحة

1	●	b	c	d
2	a	●	c	d
3	a	b	●	d
4	a	●	c	d
5	a	b	●	d
6	a	●	c	d
7	a	●	c	d
8	a	b	c	●
9	a	b	●	d
10	●	b	c	d
11	a	●	c	d
12	●	b	c	d
13	a	b	c	●
14	●	b	c	d
15	a	b	c	●
16	a	b	●	d
17	●	b	c	d
18	a	●	c	d
19	a	b	c	●
20	a	●	c	d
21	●	b	c	d
22	a	●	c	d
23	a	b	●	d
24	a	●	c	d
25	a	●	c	d

26	a	b	●	d
27	a	b	c	●
28	a	b	●	d
29	a	●	c	d
30	a	b	●	d
31	a	●	c	d
32	a	●	c	d
33	●	b	c	d
34	a	●	c	d
35	●	b	c	d
36	a	b	c	●
37	●	b	c	d
38	a	b	●	d
39	●	b	c	d
40	a	b	c	●
41	a	b	●	d
42	●	b	c	d
43	a	●	c	d
44	a	b	●	d
45	a	b	c	●
46	a	●	c	d
47	a	b	●	d
48	a	b	c	●
49	●	b	c	d
50	a	b	●	d

51	a	●	c	d
52	a	b	c	●
53	a	b	●	d
54	a	b	c	●
55	a	b	●	d
56	a	●	c	d
57	●	b	c	d
58	a	b	●	d
59	●	b	c	d
60	a	b	c	●
61	a	●	c	d
62	a	b	●	d
63	a	b	●	d
64	a	b	c	●
65	a	b	●	d
66	●	b	c	d
67	a	b	c	●
68	a	b	c	●
69	●	b	c	d
70	a	b	●	d
71	a	●	c	d
72	a	b	c	●
73	a	●	c	d
74	a	b	c	●
75	a	b	●	d

76	●	b	c	d
77	a	●	c	d
78	a	b	c	●
79	a	●	c	d
80	a	b	●	d
81	a	b	c	●
82	a	●	c	d
83	a	b	●	d
84	a	b	c	●
85	●	b	c	d
86	a	b	●	d
87	a	b	c	●
88	a	●	c	d
89	●	b	c	d
90	a	●	c	d
91	●	b	c	d
92	a	●	c	d
93	a	b	●	d
94	a	b	c	●
95	a	●	c	d
96	a	b	c	●
97	●	b	c	d
98	●	b	c	d
99	a	b	c	●
100	a	●	c	d

101	a	b	c	●
102	●	b	c	d
103	a	b	●	d
104	a	●	c	d
105	●	b	c	d
106	a	●	c	d
107	a	b	c	●
108	a	b	●	d
109	a	●	c	d
110	a	b	●	d
111	a	b	c	●
112	●	b	c	d
113	a	b	●	d
114	●	b	c	d
115	a	●	c	d
116	a	b	c	●
117	a	●	c	d
118	a	b	●	d
119	●	b	c	d
120	a	b	●	d
121	a	b	c	●
122	a	b	c	●
123	a	●	c	d
124	a	●	c	d
125	●	b	c	d

126	a	●	c	d
127	a	b	c	●
128	●	b	c	d
129	a	b	c	●
130	●	b	c	d
131	a	●	c	d
132	a	b	●	d
133	a	●	c	d
134	a	b	c	●
135	●	b	c	d
136	a	b	●	d
137	a	●	c	d
138	●	b	c	d
139	a	b	c	●
140	a	●	c	d
141	a	b	●	d
142	●	b	c	d
143	a	b	●	d
144	a	b	c	●
145	●	b	c	d
146	a	b	●	d
147	a	●	c	d
148	a	b	c	●
149	a	b	c	●
150	●	b	c	d

مفتاح الإجابة الصحيحة

151	a	b	●	d
152	a	b	c	●
153	a	●	c	d
154	●	b	c	d
155	a	b	c	●
156	a	b	c	●
157	●	b	c	d
158	a	b	●	d
159	a	●	c	d
160	a	b	●	d
161	a	b	c	●
162	●	b	c	d
163	a	●	c	d
164	a	●	c	d
165	a	b	●	d
166	a	b	c	●
167	●	b	c	d
168	a	●	c	d
169	a	b	●	d
170	●	b	c	d
171	a	●	c	d
172	a	b	c	●
173	a	b	●	d
174	a	b	●	d
175	a	●	c	d

176	a	b	c	●
177	a	●	c	d
178	a	b	c	●
179	a	b	●	d
180	●	b	c	d
181	a	b	●	d
182	●	b	c	d
183	a	●	c	d
184	●	b	c	d
185	a	b	●	d
186	●	b	c	d
187	a	●	c	d
188	●	b	c	d
189	a	b	●	d
190	a	b	c	●
191	●	b	c	d
192	a	b	●	d
193	a	b	c	●
194	a	b	●	d
195	a	●	c	d
196	a	b	●	d
197	a	b	c	●
198	a	b	●	d
199	a	●	c	d
200	a	b	c	●

201	a	●	c	d
202	●	b	c	d
203	a	b	●	d
204	●	b	c	d
205	a	●	c	d
206	a	●	c	d
207	a	b	c	●
208	a	b	●	d
209	a	●	c	d
210	●	b	c	d
211	a	b	c	●
212	●	b	c	d
213	a	b	c	●
214	a	b	●	d
215	a	●	c	d
216	a	●	c	d
217	●	b	c	d
218	a	b	c	●
219	a	●	c	d
220	●	b	c	d
221	a	b	●	d
222	a	b	c	●
223	a	●	c	d
224	a	b	●	d
225	a	●	c	d

226	a	b	c	**d**
227	**a**	b	c	d
228	a	**b**	c	d
229	**a**	b	c	d
230	a	**b**	c	d
231	a	b	**c**	d
232	a	b	c	**d**
233	a	b	**c**	d
234	a	b	**c**	d
235	**a**	b	c	d
236	**a**	b	c	d
237	a	b	c	**d**
238	**a**	b	c	d
239	a	b	**c**	d
240	a	**b**	c	d
241	a	b	**c**	d
242	**a**	b	c	d
243	a	**b**	c	d
244	a	b	c	**d**
245	**a**	b	c	d
246	a	b	**c**	d
247	**a**	b	c	d
248	a	b	c	**d**
249	a	**b**	c	d
250	a	**b**	c	d

251	a	b	**c**	d
252	a	b	c	**d**
253	a	b	**c**	d
254	a	**b**	c	d
255	**a**	b	c	d
256	a	**b**	c	d
257	a	b	c	**d**
258	a	**b**	c	d
259	a	b	c	**d**
260	**a**	b	c	d
261	a	b	**c**	d
262	**a**	b	c	d
263	a	b	c	**d**
264	a	**b**	c	d
265	a	**b**	c	d
266	a	b	**c**	d
267	a	b	**c**	d
268	**a**	b	c	d
269	a	b	c	**d**
270	a	b	**c**	d
271	a	**b**	c	d
272	a	b	c	**d**
273	**a**	b	c	d
274	a	**b**	c	d
275	a	b	c	**d**

276	a	**b**	c	d
277	**a**	b	c	d
278	a	b	**c**	d
279	**a**	b	c	d
280	a	b	**c**	d
281	**a**	b	c	d
282	a	b	c	**d**
283	a	b	**c**	d
284	a	b	**c**	d
285	a	b	c	**d**
286	a	b	**c**	d
287	a	**b**	c	d
288	a	**b**	c	d
289	a	b	**c**	d
290	**a**	b	c	d
291	a	b	**c**	d
292	**a**	b	c	d
293	a	b	c	**d**
294	a	**b**	c	d
295	a	**b**	c	d
296	a	b	**c**	d
297	**a**	b	c	d
298	a	b	c	**d**
299	a	**b**	c	d
300	**a**	b	c	d

مفتاح الإجابة الصحيحة

301	a	b	c	●
302	a	b	●	d
303	a	b	c	●
304	●	b	c	d
305	a	●	c	d
306	a	b	●	d
307	a	b	c	●
308	a	●	c	d
309	a	b	●	d
310	●	b	c	d
311	a	b	●	d
312	a	●	c	d
313	a	b	●	d
314	a	b	c	●
315	●	b	c	d
316	a	b	●	d
317	a	b	c	●
318	a	b	●	d
319	a	b	●	d
320	a	●	c	d
321	a	b	c	●
322	●	b	c	d
323	a	●	c	d
324	●	b	c	d
325	●	b	c	d

326	a	b	●	d
327	a	●	c	d
328	a	b	●	d
329	a	●	c	d
330	●	b	c	d
331	●	b	c	d
332	a	b	c	●
333	a	b	●	d
334	a	●	c	d
335	●	b	c	d
336	●	b	c	d
337	a	b	●	d
338	a	b	c	●
339	a	●	c	d
340	●	b	c	d
341	a	b	c	●
342	a	●	c	d
343	a	b	●	d
344	●	b	c	d
345	a	●	c	d
346	a	b	c	●
347	a	●	c	d
348	a	b	●	d
349	a	b	c	●
350	●	b	c	d

351	a	b	c	●
352	a	●	c	d
353	a	b	●	d
354	a	●	c	d
355	●	b	c	d
356	a	b	c	●
357	●	b	c	d
358	a	b	●	d
359	a	●	c	d
360	a	b	●	d
361	●	b	c	d
362	a	●	c	d
363	a	b	c	●
364	●	b	c	d
365	a	●	c	d
366	a	●	c	d
367	a	b	●	d
368	a	b	c	●
369	a	●	c	d
370	●	b	c	d
371	a	b	c	●
372	a	b	c	●
373	●	b	c	d
374	a	●	c	d
375	a	b	c	●

376	a	b	●	d
377	a	b	●	d
378	a	●	c	d
379	●	b	c	d
380	a	b	c	●
381	a	b	●	d
382	●	b	c	d
383	a	b	●	d
384	a	●	c	d
385	a	b	●	d
386	●	b	c	d
387	a	●	c	d
388	a	b	c	●
389	a	b	●	d
390	●	b	c	d
391	a	b	c	●
392	a	●	c	d
393	●	b	c	d
394	a	b	c	●
395	a	b	●	d
396	●	b	c	d
397	a	●	c	d
398	a	●	c	d
399	a	b	c	●
400	a	●	c	d

الاختبارات التجريبية

تعليمات مهمة أثناء أداء الاختبار

١- تذكرأن كل سؤال دقيقة واحدة فقط.

٢- تذكرأن السؤال الصعب و السؤال السهل لهما نفس الدرجة.

٣- تذكرأن يجب عليك تظليل الدائرة كاملة.

الاختبار التجريبي الأول

اختر الإجابة الصحيحة من بين الإجابات المعطاة

1. رمز غاز الأوزون .

(a) O (b) O_2 (c) O_3 (d) O_4

2. حالة من حالات المادة له صفة الجريان وحجمه ثابت ويأخذ شكل الوعاء الذي يوضع فيه.

(a) الصلبة (b) السائلة (c) الغازية (d) البلازما

3. أي مما يلي لا يمثل خواص فيزيائية .

(a) الحديد أكثر كثافة من الألومنيوم (c) الحديد والأكسجين يكونان الصدأ

(b) الزيت والماء لا يمتزجان (d) ينصهر الزئبق عند -39 °C

4. تفاعلت عينة مقدارها 10 g من الماغنسيوم مع الأكسجين لتكوين 16.6 g من أكسيد الماغنسيوم. عدد جرامات الأكسجين التي تفاعلت يساوي .

(a) 5.6 g (b) 6.6 g (c) 16.6 g (d) 26.6 g

5. قام العالم ميلكان بتحديد شحنة الإلكترون باستعمال جهاز .

(a) أشعة المهبط (b) المجهر الأنبوبي (c) مطياف الكتلة (d) قطرة الزيت

6. في ذرة الصوديوم $^{23}_{11}Na$ عدد النيوترونات والبروتونات والإلكترونات هو .

(a) 12 نيوترون، 11 بروتون، 11 إلكترون (c) 11 نيوترون، 12 بروتون، 11 إلكترون

(b) 11 نيوترون، 11 بروتون، 11 إلكترون (d) 11 نيوترون، 11 بروتون، 12 إلكترون

7. إذا كان تردد موجات الميكروويف 3.44×10^{9} Hz وسرعة الضوء في الفراغ 3×10^{8} m/s فإن الطول الموجي لموجات الميكروويف يساوي.

(a) 7×10^{-5} m (b) 8.7×10^{-2} m (c) 11.5 m (d) 7.5×10^{2} m

8. مجموعة من ترددات الموجات الكهرمغناطيسية المنطلقة من ذرات العنصر .

(a) طيف الانبعاث الذري (c) الإشعاعات النووية

(b) طيف الامتصاص الذري (d) التحلل الإشعاعي

الاختبارات التحريرية

9 السلاسل فوق البنفسجية لطيف الهيدروجين تسمى سلسلة .

(a) بالمر (b) ليمان (c) باشن (d) براكت

10 الترميز الإلكتروني الذي يصف ذرة في حالة الإثارة هو .

(a) $[Ar]\ 4s^2\ 3d^{10}\ 4p^2$ (b) $[Ne]\ 3s^2\ 3p^5$ (c) $[Kr]\ 5s^2\ 4d^1$ (d) $[Ar]\ 4s^2\ 3d^8\ 4p^1$

11 عناصر المجموعة الواحدة في الجدول الدوري لها نفس .

(a) عدد إلكترونات التكافؤ (c) عدد الإلكترونات
(b) الخواص الفيزيائية (d) التوزيع الإلكتروني

12 عند تكوين الأيونات فإن .

(a) عدد البروتونات يقل (c) عدد البروتونات يبقى ثابتاً
(b) عدد البروتونات يزداد (d) عدد الإلكترونات يبقى ثابتاً

13 عندما تتداخل مجالات p الفرعية المتوازية وتشترك في الإلكترونات تتكون الرابطة .

(a) سيجما (b) باي (c) الهيدروجينية (d) التناسقية

14 في تفاعل احتراق الخشب .

(a) المادة الفائضة هي الخشب (c) المادة المحددة للتفاعل هي الخشب
(b) المادة المحددة للتفاعل هي الأكسجين (d) المادة المتبقية هي الخشب

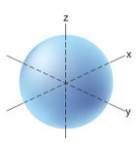
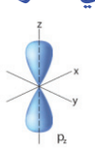
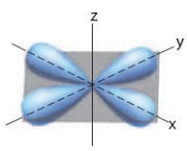
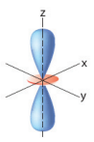
15 حجم الوعاء اللازم لاحتواء 0.0447 mol من غاز النيتروجين N_2 في الظروف المعيارية STP يساوي .

(a) 1 L (b) 1.5 L (c) 2 L (d) 2.5 L

16 الحالة التي تكون إلكترونات الذرة فيها في أدنى طاقةٍ .

(a) حالة الإثارة (b) حالة الاستقرار (c) حالة التأين (d) حالة التفكك

17 الشكل الذي يمثل المجال الفرعي s هو :

(a) 
(b) 
(c) 
(d) 

18 الترميز الإلكتروني الذي يصف ذرة في حالة الإثارة هو .

(a) $[Ar]\ 4s^2\ 3d^{10}\ 4p^2$ (b) $[Ne]\ 3s^2\ 3p^5$ (c) $[Kr]\ 5s^2\ 4d^1$ (d) $[Ar]\ 4s^2\ 3d^8\ 4p^1$

19 رتب موزلي العناصر في الجدول الدوري وفقاً لـ .

(a) كتلها الذرية (b) أعدادها الذرية (c) كثافتها (d) أحجامها

20 الذرات تسعى إلى اكتساب الإلكترونات أو خسارتها أو المشاركة بها ؛ لكي تكتسب التركيب الإلكتروني للغاز النبيل .

(a) مبدأ أوفباو (b) مبدأ باولي (c) قاعدة هوند (d) قاعدة الثمانية

21 طاقة الشبكة البلورية للمركب MgO ..... طاقة الشبكة البلورية للمركب NaF.

(a) ربع (b) نصف (c) تساوي (d) أكبر من

22 المركب P_2O_5 يسمى .

(a) أكسيد الفسفور (c) خامس أكسيد الفسفور

(b) ثاني أكسيد الفسفور (d) خامس أكسيد ثنائي الفسفور

23 جزيء ثلاثي هيدريد الفوسفور له شكل .

(a) خطي (b) مثلث مستوي (c) مثلث هرمي (d) رباعي الأوجه

24 في التفاعل $4Al + 3O_2 \rightarrow 2Al_2O_3$ ؛ عدد مولات الأكسجين اللازمة للتفاعل مع 0.04 مول من الألمونيوم تساوي .

(a) 0.01 مول (b) 0.02 مول (c) 0.03 مول (d) 0.04 مول

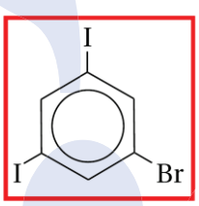
25 معدل سرعة تدفق الغاز يتناسب تناسباً عكسياً مع الجذر التربيعي للكتلة المولية .

(a) قانون جول (b) قانون شارلز (c) قانون بويل (d) قانون جراهام

26 الصيغة العامة للألكاينات هي .

(a) C_nH_{2n-2} (b) C_nH_{2n} (c) C_nH_{2n+1} (d) C_nH_{2n+2}

27 اسم المركب المجاور حسب نظام الأيوباك .



(a) 1- برومو -5,3- إيودو بنزين

(b) 3- برومو -1,3- إيودو بنزين

(c) 5- برومو -2,6- إيودو بنزين

(d) 3- برومو -4,6- إيودو بنزين

28 مركبات عضوية تحتوي على مجموعة كربوكسيل حلت فيها مجموعة ألكيل محل ذرة الهيدروجين الموجودة في مجموعة الهيدروكسيل .

(a) الفينولات (b) الكيتونات (c) الإسترات (d) الألدهيدات

29 سكر عديد التسكر يوجد في عضلات وكبد الحيوانات .

(a) الجلايكوجين (b) جلاكتوز (c) الفركتوز (d) السيليلوز

30 وحدة البناء الأساسية للحمض النووي هي .

(a) النيوكليوتيد (b) الستيرويد (c) الليبيد (d) الأميد

الاختبارات التحريرية

?!

مفتاح الإجابة:

1	a	b	●	d
2	a	●	c	d
3	a	b	●	d
4	a	●	c	d
5	a	b	c	●
6	●	b	c	d
7	a	●	c	d
8	●	b	c	d
9	a	●	c	d
10	a	b	c	●

11	●	b	c	d
12	a	b	●	d
13	a	●	c	d
14	a	b	●	d
15	●	b	c	d
16	a	●	c	d
17	●	b	c	d
18	a	b	c	●
19	a	●	c	d
20	a	b	c	●

21	a	b	c	●
22	a	b	c	●
23	a	b	●	d
24	a	b	●	d
25	a	b	c	●
26	●	b	c	d
27	●	b	c	d
28	a	b	●	d
29	●	b	c	d
30	●	b	c	d

الاختبار التجريبي الثاني

اختر الإجابة الصحيحة من بين الإجابات المعطاة

1 غاز الأوزون O_3 يكون طبقة واقيه للأرض من الأشعة.

(a) تحت الحمراء (b) فوق البنفسجية (c) النووية (d) الحمراء

2 البحث العلمي الذي يجري لحل مشكلة محددة .

(a) البحث التطبيقي (b) البحث النظري (c) النظرية (d) القانون العلمي

3 أي مما يلي لا يمثل خواص كيميائية .

(a) يشتعل الصوديوم عند وضعه في الماء (c) تفقد الفضة بريقها

(b) الزئبق سائل عند درجات الحرارة العادية (d) يحترق الماغنسيوم ويتوهج عند اشتعاله

4 مزيج مكون من مادتين نقيتين أو أكثر مع احتفاظ كل منها بخواصها الأصلية.

(a) العنصر (b) المركب (c) المخلوط (d) الجزيء

5 عملية الحصول على مادة نقية صلبه من محلولها تعرف بـ .

(a) التقطير (b) الترشيح (c) التسامي (d) التبلور

6 يتحلل الماء إلى مكوناته الأكسجين والهيدروجين عن طريق .

(a) التحليل الكهربائي (b) الترشيح (c) التقطير (d) الكروماتوجرافيا

7 من فروض نظرية دالتون الذرية.

(a) الذرات تتجزأ (c) تتكون المادة من ذرات

(b) تتشابه ذرات العناصر المختلفة (d) الذرات تتكسر

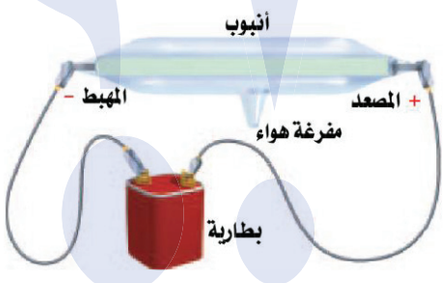
8 الشكل المقابل يمثل .

(a) المجهر الأنبوبي الماسح

(b) المجهر الضوئي المركب

(c) أنبوب أشعة المهبط

(d) المجهر الإلكتروني



الاختبارات التحريبية

9 الحالة التي تكون إلكترونات الذرة فيها في أدنى طاقةٍ .

(a) حالة الإثارة (b) حالة الاستقرار (c) حالة التأين (d) حالة التفكك

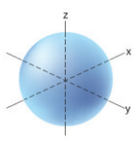
10 رتب موزلي العناصر في الجدول الدوري وفقاً لـ .

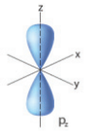
(a) كتلها الذرية (b) أعدادها الذرية (c) كثافتها (d) أحجامها

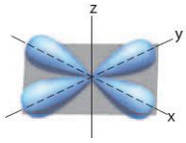
11 الذرات تسعى إلى اكتساب الإلكترونات أو خسارتها أو المشاركة بها ؛ لكي تكتسب التركيب الإلكتروني للغاز النبيل .

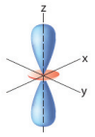
(a) مبدأ أوفباو (b) مبدأ باولي (c) قاعدة هوند (d) قاعدة الثمانية

12 الشكل الذي يمثل المجال الفرعي s هو .

(a) 

(b) 

(c) 

(d) 

13 طاقة الشبكة البلورية للمركب MgO ..... طاقة الشبكة البلورية للمركب NaF.

(a) ربع (b) نصف (c) تساوي (d) أكبر من

14 المركب P_2O_5 يسمى .

(a) أكسيد الفسفور (c) خامس أكسيد الفسفور
(b) ثاني أكسيد الفسفور (d) خامس أكسيد ثنائي الفسفور

15 جزيء ثلاثي هيدريد الفوسفور له شكل .

(a) خطي (b) مثلث مستوي (c) مثلث هرمي (d) رباعي الأوجه

16 في التفاعل $4Al + 3O_2 \rightarrow 2Al_2O_3$ ؛ عدد مولات الأكسجين اللازمة للتفاعل مع 0.04 مول من الألمونيوم تساوي .

(a) 0.01 مول (b) 0.02 مول (c) 0.03 مول (d) 0.04 مول

17 معدل سرعة تدفق الغاز يتناسب تناسباً عكسياً مع الجذر التربيعي للكتلة المولية .

(a) قانون جول (b) قانون شارلز (c) قانون بويل (d) قانون جراهام

18 ما الحجم اللازم بالمللترات لتحضير محلول من كلوريد الكالسيوم $CaCl_2$ تركيزه 0.3 M وحجمه 0.5 L إذا كان تركيز محلوله القياسي 2 M ؟

(a) 25 mL (b) 50 mL (c) 75 mL (d) 100 mL

19 أي مما يأتي لا يعد خاصية جامعة؟

(a) رفع درجة الغليان (c) الضغط الأسموزي
(b) انخفاض الضغط البخاري (d) حرارة المحلول

20 عند إضافة نواة التبلور إلى محلول ..... تترسب المادة المذابة الزائدة بسرعة.

(a) مشبع (b) تحت مشبع (c) غير مشبع (d) فوق مشبع

21 يطلق تفاعل طارد للطاقة 86.5 kJ من الحرارة فإن مقدار الحرارة التي أطلقت بوحدة kcal تساوي .

(a) 4.184 (b) 15.4 (c) 20.7 (d) 36.19

22 تؤدي الزيادة في درجة الحرارة إلى زيادة سرعة التفاعل الكيميائي بسبب.

(a) زيادة متوسط الطاقة الحركية للجسيمات (c) تقليل عدد التصادمات
(b) زيادة طاقة التنشيط (d) تقليل مساحة السطح

23 بفرض أن قانون سرعة تفاعل هو $R = [A][B]^3$ فإن رتبة التفاعل الكلية تساوي .

(a) 1 (b) 2 (c) 3 (d) 4

24 مادة مستقبلة للإلكترونات .

(a) حمض لويس (b) حمض برونستد (c) حمض أرهينيوس (d) حمض لوري

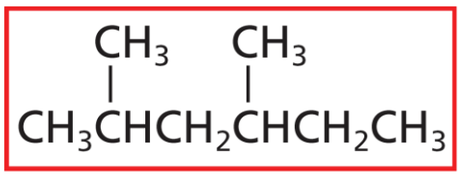
25 أي مما يأتي لا يعد عاملاً مختزلاً في تفاعل الأكسدة والاختزال؟

(a) المادة التي تأكسدت (c) المادة الأقل كهروسالبية
(b) مستقبل الإلكترون (d) مانح الإلكترون

26 يمكن فصل النفط إلى مكوناته عن طريق عملية .

(a) التبخر السطحي (b) التكسير الحراري (c) التقطير التجزيئي (d) البلمرة

27 اسم المركب المجاور حسب نظام الأيوباك .



(a) 5,3- ثنائي ميثيل هكسان
(b) 4,2- ثنائي ميثيل هكسان
(c) ثنائي ميثيل هكسان
(d) ميثيل ثنائي هكسان

28 المركب الذي له أعلى درجة غليان فيما يلي .

(a) 1- فلورو البنتان (b) 1- كلورو البنتان (c) 1- برومو البنتان (d) 1- أيودو البنتان

29 السكريات الأحادية قابلة للذوبان في الماء ولها درجات انصهار عالية بسبب .

(a) تعدد المجموعات القطبية
(b) وجود جزيئات ماء كاملة مرتبطة فيها
(c) احتوائها على أكثر من 10 ذرات كربون
(d) احتوائها على مجموعات هالوجين

30 "تميه الجليسريد الثلاثي مع وجود محلول مائي لقاعدة قوية لتكوين أملاح الكربوكسيلات والجليسرول" تسمى عملية .

(a) التصبن (b) البلمرة (c) الهدرجة (d) الهلجنة

مفتاح الإجابة:

1	a	●	c	d
2	●	b	c	d
3	a	●	c	d
4	a	b	●	d
5	a	b	c	●
6	●	b	c	d
7	a	b	●	d
8	a	b	●	d
9	a	●	c	d
10	a	●	c	d

11	a	b	c	●
12	●	b	c	d
13	a	b	c	●
14	a	b	c	●
15	a	b	●	d
16	a	b	●	d
17	a	b	c	●
18	a	b	●	d
19	a	b	c	●
20	a	b	c	●

21	a	b	●	d
22	●	b	c	d
23	a	b	c	●
24	●	b	c	d
25	a	●	c	d
26	a	b	●	d
27	a	●	c	d
28	a	b	c	●
29	●	b	c	d
30	●	b	c	d

الاختبار التجريبي الثالث

اختر الإجابة الصحيحة من بين الإجابات المعطاة

1 المادة الكيميائية التي تسببت في حدوث مشكلة ثقب الأزون هي .

(a) NH_3 (b) CFC (c) NH_4 (d) H_2O

2 مقياس لقوة جذب الأرض للمادة .

(a) الوزن (b) الكتلة (c) الكثافة (d) الحجم

3 أي الخواص التالية نوعية .

(a) الكتلة (b) الكثافة (c) الطول (d) الحجم

4 يتم فصل عينه من النفط بطريقة .

(a) التقطير (b) الترشيح (c) التسامي (d) التبلور

5 رُتبت العناصر في الجدول الدوري على أساس .

(a) زيادة عدد الكتلة (b) نقص عدد الكتلة (c) زيادة العدد الذري (d) نقص العدد الذري

6 يمكن التعرف على ذرات المواد باستخدام جهاز.

(a) المجهر الأنبوبي الماسح (c) المجهر الضوئي المركب

(b) المجهر الإلكتروني (d) التلسكوب

7 في ذرة الصوديوم $^{23}_{11}Na$ عدد النيوترونات والبروتونات والإلكترونات هو .

(a) 12 نيوترون، 11 بروتون، 11 إلكترون (c) 11 نيوترون، 12 بروتون، 11 إلكترون

(b) 11 نيوترون، 11 بروتون، 11 إلكترون (d) 11 نيوترون، 11 بروتون، 12 إلكترون

8 في التفاعل النووي: $^{14}_{6}C \rightarrow {}^{14}_{7}N + \ldots$ تنبعث أشعة .

(a) ألفا (b) بيتا الموجبة (c) بيتا السالبة (d) جاما

9 في المعادلة الأيونية: $H^+_{(aq)} + Br^-_{(aq)} + Na^+_{(aq)} + OH^-_{(aq)} \rightarrow H_2O_{(l)} + Na^+_{(aq)} + Br^-_{(aq)}$

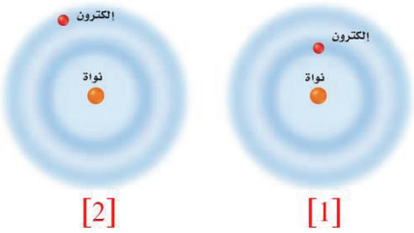
الأيونات المتفرجة هي .

(a) H^+ ، Br^+ (b) Na^+ ، Br^- (c) H^+ ، OH^- (d) H^+ ، H_2O

10 إذا كان تردد إشعاع كهرمغناطيسي 7.2×10^{14} Hz وثابت بلانك 6.626×10^{-34} J.s فإن طاقة الفوتون الواحد يساوي .

(a) 4.8×10^{-20} J (b) 4.8×10^{-19} J (c) 8×10^{-18} J (d) 4.4×10^{-16} J

11 في الشكل المجاور ,



(a) [1] ذرة في حالة الإثارة ، [2] ذرة في حالة الإثارة
(b) [1] ذرة في حالة الإثارة ، [2] ذرة في حالة الاستقرار
(c) [1] ذرة في حالة الاستقرار ، [2] ذرة في حالة الاستقرار
(d) [1] ذرة في حالة الاستقرار ، [2] ذرة في حالة الإثارة

12 رتب ماير ومندليف العناصر تصاعدياً وفقاً لـ .

(a) كتلها الذرية (b) أعدادها الذرية (c) كثافتها (d) أحجامها

13 تركيب ثلاثي الأبعاد يتكون من جسيمات بحيث يحيط الأيون الموجب عدد من الأيونات السالبة، ويحيط الأيون السالب عدد من الأيونات الموجبة .

(a) الشبكة البلورية (b) السبيكة (c) تركيب لويس (d) أشباه الفلزات

14 الشكل الذي يمثل تركيب لويس لجزيء فلوريد الهيدروجين .

(a) $H=\ddot{F}$ (b) $:H-\ddot{F}$ (c) $\ddot{H}-F:$ (d) $H-\ddot{F}:$

15 في التفاعل $4Al + 3O_2 \rightarrow 2Al_2O_3$ ؛ عدد مولات الأكسجين اللازمة للتفاعل مع 0.04 مول من الألمونيوم تساوي .

(a) 0.01 مول (b) 0.02 مول (c) 0.03 مول (d) 0.04 مول

16 حركة ارتفاع الماء داخل الأنابيب الرفيعة .

(a) التوتر السطحي (b) الخاصية الشعرية (c) الذوبان (d) اللزوجة

17 "الحجوم المتساوية من الغازات المختلفة تحتوي العدد نفسه من الجسيمات عند نفس درجة الحرارة والضغط" يسمى مبدأ .

(a) أوفباو (b) أفوجادرو (c) باولي (d) هايزنبرج

18 محلول يحتوي على 20 g من كربونات الصوديوم Na_2CO_3 مذابة في 60 g من الماء فإن النسبة المئوية بالكتلة للمحلول تساوي .

(a) 25% (b) 33% (c) 50% (d) 60%

19 كلما زادت درجة حرارة المحلول فإن ذوبانية المذاب الغازي .

(a) تقل (b) لا تتغير (c) تزداد (d) تبقى ثابتة

20 في التفاعل: $C_6H_{12}O_6 + 6O_2 \rightarrow 6CO_2 + 6H_2O \quad \Delta H = -2808\ kJ$ إذا علمت أن الكتلة المولية للجلوكوز هي 180.18 g/mol فإن حرارة احتراق 54 g منه تساوي .

(a) 732 kJ (b) 842 kJ (c) 1542 kJ (d) 2802 kJ

21 تعمل المثبطات على .

(a) بدء التفاعل (c) إبطاء سرعة التفاعل

(b) زيادة سرعة التفاعل (d) تقليل طاقة التنشيط

22 في التفاعل: $N_2O_{4(g)} + Heat \rightleftharpoons 2NO_{2(g)}$ يمكن زيادة كمية NO_2 عن طريق .

(a) تبريد مزيج التفاعل (c) زيادة تركيز N_2O_4

(b) إنقاص تركيز N_2O_4 (d) زيادة تركيز NO_2

23 الحمض المرافق للقاعدة NH_3 هو .

(a) NH_2^+ (b) NH_3^+ (c) NH_4^+ (d) H^+

24 في تفاعل البوتاسيوم مع الكلور لتكوين كلوريد البوتاسيوم يعتبر البوتاسيوم عامل .

(a) مساعد (b) مؤكسد (c) حفاز (d) مختزل

25 تستعمل للحصول على فلز الصوديوم وغاز الكلور .

(a) الخلايا الجلفانية (b) خلية داون (c) المركم الرصاصي (d) بطارية الفضة

26 تفاعل تحل فيه ذرة هالوجين ـ مثل الكلور أو البروم ـ محل ذرة هيدروجين .

(a) الهدرجة (b) الهلجنة (c) البلمرة (d) النيترة

27 الصيغة $CH_3(CH_2)_3CH_2\text{-}NH_2$ تسمى .

(a) بروبيل أمين (b) إيثيل أمين (c) إيثيل بروبيل أمين (d) بنتيل أمين

28 في تفاعلات حذف الهيدروجين من الإيثان ينتج .

(a) الإيثين (b) الإيثاين (c) الإيثانول (d) الإيثانويك

29 يصنف الكوليسترول ضمن .

(a) الستيرويدات (b) البروتينات (c) الكربوهيدرات (d) الألدهيدات

30 كل مما يأتي عن DNA و RNA صحيح ما عدا .

(a) يحتوي RNA على سكر الرايبوز (c) يكون DNA على شكل لولب

(b) يحتوي DNA على سكر دايوكسي رايبوز (d) يتكون RNA من شريطين

الاختبارات التحريرية

مفتاح الإجابة:

1	a	●	c	d
2	●	b	c	d
3	a	●	c	d
4	●	b	c	d
5	a	b	●	d
6	●	b	c	d
7	●	b	c	d
8	a	b	●	d
9	a	●	c	d
10	a	●	c	d

11	a	b	c	●
12	●	b	c	d
13	●	b	c	d
14	a	b	c	●
15	a	b	●	d
16	a	●	c	d
17	a	●	c	d
18	●	b	c	d
19	●	b	c	d
20	a	●	c	d

21	a	b	●	d
22	a	b	●	d
23	a	b	●	d
24	a	b	c	●
25	a	●	c	d
26	a	●	c	d
27	a	b	c	●
28	●	b	c	d
29	●	b	c	d
30	a	b	c	●